⑲ 日本国特許庁(JP)

⑩ 特 許 出 願 公 開

# ⑫公開特許公報(A)

平1-308460

50 Int. Cl. ⁴

識別配号

厅内整理番号

❸公開 平成1年(1989)12月13日

C 09 B 62/085 62/09 D 06 P 3/66

Z = 8217 - 41

1-8217-4H

7433-4H審査請求 未請求 請求項の数 2 (全10頁)

❷発明の名称

反応性染料及びそれを用いる染色法

②特 顧 昭63-138286

②出 願 昭63(1988)6月7日

@発明者

松永

良 三 栄 一

東京都北区志茂3-38-9

**@発明者 小川** 

埼玉県春日部市牛島1363-9

⑩出 願 人 日本化業株式会社

東京都千代田区富士見1丁目11番2号

四代 理 人 弁理士 竹田 和彦

明

1. 発明の名称

反応性染料及びそれを用いる染色法

細

- 2. 特許請求の範囲
  - 1. 遊離酸の形で式(1)

(式(1) K おいて R1. R2 は各々独立 K − H2.

- SO<sub>2</sub> H 又は − NO<sub>2</sub> を、R2 は − H 又は − SO<sub>2</sub> H を、
R2. R3. R4 各々独立 K − H2. − OCH3. − OC2 H3. − CH3.

- NHCOCH3. − NHCONH4. 又は − NH4. を、R4. は

- COOH 又は − CONH4. を、R7. K6 は − H1. − CH4. 又
は − C2 H3. を、 Yは − CH = CH − 1. − NH − 又は − CONH − を、Dは − ② ( をは 1 又は 2 を表す)、

(SO.H)2

 $\begin{array}{c}
R_4 \\
-N=N-O
\end{array} (SO_3H)_n$ 

(2)

(式(2)において R. R. は前配と同じ意味を nは 2 又は 3 をそれぞれ表す )

で表される化合物をそれぞれ表す ) で表される反応性染料

- 2. 特許請求の範囲第1項に記載の反応性染料 を用いることを特徴とするセルローズ系線維 の染色法
- 3. 発明の詳細な説明

産業上の利用分野

本 発明 は 反 応 性 染 科 及 び そ れ を 用 い る セ ル ローズ 系 観 維 の 染 色 法 に 関 する 。

従来の技術

セルロース系根維の染色において反応性染料は他の染料に比べ鮮明度、種々の堅牢度にすぐれているので現在大量に使用されている。例えばジクロルトリアジニル、モノクロロトリアジニル、フロロクロロビリミジニル、ジクロロキ

ノキサジニル、メチルスルホニルピリミジニル、 ピニルスルホニル、スルファトエチルスルホニ ル等の反応基を持った反応性染料を用いて酸結 合剤又は熱等の作用により酸結合剤を放出する 物質(例えば炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、 水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、メタケイ 酸ナトリウム、リン酸3ナトリウム、リン酸3 カリウム、ピロリン酸カリウム、ピロリン酸ナ トリウム、重炭酸ナトリウム、トリクロル酢酸 ナトリウム)を単独又は2種以上混合して用い て染浴の pH値が10以上になるように調整し塩 化ナトリウム、硫酸ナトリウム等の中性電解質 の存在下100℃以下の温度でセルロース系線 維の反応染色が行われている。一方衣料用の線 維材料としてセルロース系線維を含有した混合 繊維材料 ( 混紡 ) を用いることが多くなり中で もポリエステル 観維と木綿の混紡品(以下T/C 混と略す)は衣料適性、経済性にすぐれている という理由で大量に使用されるようになった。 そしてT/C混は反応性染料及び分散染料を用い

ルロース複雑に対して十分に染着する為には反応性染料が分散染料がポリエステル複雑に対して染着を起すための条件である120~140 でというような高温及び酸性乃至中性の PH領域 においても十分安定でありかつセルロース 繊維 に対して高い 染着性を示すということが必要で ある。

現在市場においては上記したような条件を満たすに十分な帯赤鉄色の反応性染料を見出すことが出来ない。

課題を解決するための手段

本発明者らは前記したような問題点を解決すべく鋭意研究を重ねた結果本発明に至ったものである。即ち本発明は遊離酸で式(1)

(式(1)において Ri. Re は各々独立に-H.-SO.H

て通常次のような方法で染色が行われている。

#### (1) 1 裕 2 段 法

分散染料によりまずポリエステル繊維側をキャリヤー染色法、高温染色法等により染色し引き続き同一浴で反応性染料で木綿側を染色する。

又はこの逆の順で染色する。

#### (1) 2 谷法

まず、ポリエステル機能側を前配のような 方法で染色し、次いで別俗で木綿側を染色す る。又はこの逆の風で染色する。

### (1) 1 浴 1 段法

反応性染料と分散染料を含む染浴を調製し中性乃至酸性の pH領域で120~140℃というような染色温度でポリエステル線維とセルロース線維を同時に染色する。

発明が解決しようとする課題

1 俗 1 段 住 に よる T / C 混の染色は省エネルギーの観点から合理的な染色方法と考えられるがかかる 1 浴 1 段 架 色 法において 反応性 染料が セ

又は -NO<sub>2</sub> を、R.は -H又は -SO<sub>3</sub>Hを、R.R. は 各々独立に -H.-OCH.-OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>.-CII<sub>5</sub>.-NHCOCH<sub>5</sub>. -NHCONH<sub>2</sub> 又は -NH<sub>2</sub> を、R.は -COOH又は -CONH<sub>2</sub>を、R. H.は -H.-CH.又は -C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>を、Yは -CH=CH-.-NH-又は -CONH-を、Dは -Q〉 (SO<sub>3</sub>H)<sub>2</sub>

( & は 1 又は 2 を表す)、 (QQ) ( m は 1, 2 (SO<sub>3</sub>H)<sub>m</sub> 又は 3 を表す)又は式(2)

$$\begin{array}{c}
R_{a} \\
\hline
O \\
R_{a}
\end{array}$$
(SO<sub>2</sub>H)<sub>n</sub>
(2)

(式(2) において Ra. Ra は前配と同じ意味を、nは 2 又は 3 をそれぞれ表す)で表される化合物をそれぞれ表すして表される反応性染料及びこれを用いるセルロース系線線の染色法を提供する。

式(1)で表される反応性染料は染浴を pH 5 ~ 9 に維持する様な級衛作用を有する薬剤を存在させるだけで、分散染料の存在下 9 5 ~ 1 5 0 ℃ の温度でT/C 温を均一に染色出来るという点で一谷一段染色法に極めて好都合な特性を有している。もちろんT/C 混ばかりでなく、セルローズ系像維のみからなる線維材料に適用しても、カラーイールド、均染性、再現性、ピルドアップ性等においてすぐれた効果を示す。又式(1)で表される反応性染料は水に対する溶解性にすぐれている。

本発明の式(1)で表される反応性染料は、木綿、レーヨン、麻等のセルローズ系繊維及び T/C 混の染色に供した時頭著な効果が得られるが、その他ポリエステル糠維とレーヨン; 木綿又はレーヨンとトリアセテート 繊維、ポリアクリルニトリル銀維、ポリアミド繊維、羊毛又は網等の混紡品の染色においても分散染料、酸性含金染料、カチオン染料等と併用して染色を行うと、すぐれた効果が得られる。

本発明を詳細に説明する。

本発明の式(1)で表される反応性染料は例えば 次の様な方法によって合成される。

$$R_1 - Q - Y - Q - NH_2$$
 $R_1 - R_2 - R_3$ 

(式(7)中 R<sub>1</sub>. R<sub>2</sub>. R<sub>3</sub>は前記と同じ意味を表す) 式(8)の化合物 1 モルと例えば水中、pH 2 ~ 8、

(式(8)中 Ru, Ru, Rrは前記と同じ意味を要す) 温度 0 ~ 3 0 ℃で 5 ~ 2 0 時間反応させ式(9)の 化合物を得る。

(式(9)中 R1, R2, R3, R4, R5, R7 は前記と同じ意 味を表す)

次に前記式(6)の化合物と式(9)の化合物を、例えば水中温度 4 0 ~ 7 0 ℃ pH 3 ~ 8 で 2 ~ 7 時間反応させ式 (10)の化合物を得る

塩化シアヌール1モルと式(3)、式(4)又ば式(5)

$$\begin{array}{cccc}
R_{3} & & & & \\
NH & & & & & \\
R_{4} & R_{5} & & & & & \\
\end{array}$$
(5)

(式(3)、(4)及び(5)において R. R. R. R. L. M. 及びnは前配と同じ意味を表す)で表される化合物 1 モルを例えば水中 0 ~ 3 0 で pH 2~8で 1~5 時間反応させ式(6)の化合物を得る。

(式(6)中、氏、Dは前記と同じ意味を表す) 一方式(7)で表される化合物1モルをジアン化

(式 (10) 中 R<sub>4</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub>, R<sub>5</sub>, R<sub>7</sub>, R<sub>7</sub>, Dは前記と同じ意味を表す)

次いで式 (10) の化合物 1 モルと NG COOH 又は NG CONH。で表される化合物 1 ~ 3 モルを、例えば水中 8 0 ~ 1 0 0 ℃の温度で 5 ~ 1 0 時間反応させ式(1) の化合物を得る。

式(1)で表される化合物は通常 Na, K, Li 等のアルカリ金属塩として塩析法等によって分離される。式(1)の化合物を製造するに当って用いられる式(3)、式(4)、式(7)、式(8)及び式(5)で扱される化合物の具体例としてそれぞれ次のものが挙げられる。

式(3)の化合物;

## 式(7)の化合物;

式(8)の化合物:

式(5)の化合物;

なお式(5)で示される化合物は例えば次式。

NH<sub>2</sub> (SO<sub>3</sub>H)<sub>n</sub> (nは2又は3を表す)

で表される化合物をジアゾ化し次式

(上式に於て、Ra, Ra, Raは前記と同じ意味を表す)

の化合物にカップリングする事によって得られる。

次に本発明の式(1)で要される、反応性染料を用いるセルローズ系線錐の染色法につき説明する。

本発明の式(1)の反応性染料と分散染料を併用 した T/C 混の一浴一段染色は例えば次の様に行 われる。

本発明の式(1)の化合物、分散染料、必要に応

じて無機塩(例えば Na₂ SO4. Na CC 等)、pH 値を 5 ~ 9 に維持する様な級衡剤、界面活性剤(分散剤、浸透剤)還元防止剤を加えて染浴を仕立てこれに T/C 混を浸漬し 9 5 ~ 1 5 0 ℃で 2 0 ~ 9 0 分染色を行ったあと通常の方法によりソーピングを行う。

T.C 温以外の混紡品例えばセルローズ系線維とポリアミド線維(ナイロン、羊毛、絹等)、ポリアクリル線維、酸改質ポリエステル線維等との混紡品についても、本発明の反応性染料(1)と酸性染料、塩基性染料等を併用して前配同様に染色される。

又セルロース系線維のみからなる線維材料を浸染法で染色する場合には、本発明の化合物、無機塩(例えば、硫酸ナトリウム、塩化ナトリウム等)等から染浴を仕立て、緑維を浸漬し、50~90℃で10~60分間染色した後、必

要に応じ酸結合剤又は緩衡剤を添加し更に同温 度で20~60分間染色を行う。この場合、酸 結合剤を最初から染浴に加えておいて染色する

ローズ系観維又はセルローズ系観維含有線維材料のうちのセルローズ系線維に対してすぐれたカラーイールド均染性、再現性ビルトアップの 点において顕著な効果を示す。

#### 取 施 例

次に本発明を実施例に従い説明する。 実施例中、 部は重量部で又式中のスルホン酸基は遊離酸の形で表すものとする。

#### 実施例 1.

SO3H O2N-〇-CH-CH-〇-NH2 4.0部に水50部を SO3H

加え 7 5 ~ 8 0 ℃ で容解させた。これに氷を加え 温度を 3 0 ℃に冷却し、塩酸 4.1 部を加えた後、 亜硝酸ソーダ 0.7 5 部を 1 0 部の水に溶解したも 方法、まず、本発明の化合物のみからなる染浴で処理し、次に、酸結合剤と無機塩からなる染浴で処理して染色する方法等も採用できる。 又本発明の化合物、無機塩等から染浴を仕立て必要に応じ緩衝剤を添加して90~150℃の温度で10~60分間染色することもできる。 その他、通常の方法に従ってパッディング染色法、禁止による染色も行うこともできる。なお、本発明の化合物は単独で又、2種以上混合して用いることができる。

なお前記において、酸結合剤としては炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、水酸化カリウム、メタケイ酸ナトリウム、リン酸 3 ナトリウム、リン酸 3 カリウム、ビロリン酸カリウム、ビロリン酸ナトリウム、重炭酸ナトリウム、トリクロル酢酸ナトリウム、リン酸 1 カリウムーリン酸 2 ナトリウム、マレイン酸ー硼砂等が用いられる。

本発明の反応性染料は溶解性にすぐれ、セル

のを30分を要して添加し、温度30℃で30分間ジアゾ化をした後、スルファミン酸で過剰のNO'z を消去した。

別に O-NH。 1.5 部を水50 部に溶解し、重曹 NHCOCH。

3.2 部を添加し、氷を加えて温度15℃とした溶液に前記ジアゾ液を15~20℃の温度を保ちつつ30分を要して添加し、式(12)の化合物を含む反応液を得た。

次に塩化シアヌール 1.9 部を水 2 0 部、氷 2 0 部、 1 0 %リポノックス N A (ライオン油脂製、分散 剤)水溶液 0.5 部からなる液に加え 3 0 分、撹拌

## 特開平1-308460(6)

た。ひき続き pH 7.0~7.5、 温度 5~ 1 0 ℃を保持しながら 1 時間反応を行い下記化合物を含む反応液を得た。

次に COOH 2.5 部を粉体のまと上記反応液中に加え9.5 ℃に昇温した。 昇温中10% 苛性ソー

次に亜硝酸ソーダ 0.7 5 部を水 5 部に裕解したものを徐々に摘下し温度 1 5 ℃ ± 2 ℃で 1 時間 ジアソ化後、スルファミン酸で過剰の No<sub>2</sub> を消去した。別に O-NHz 1.5 部を水 5 0 部に容解し、重要NHCOCHs

3.0 部を添加し、更に氷を加え温度を 5 ℃とした。 これに前配ジアソ液を 5 ~ 1 0 ℃の温度を保ちな がら 4 0 分を要して添加し式 (14) の化合物を含む 反応液を得た。

一方塩化シアヌール 1.9 部を水 2 0 部、氷 2 0 部、1 0 %リポノックス NA(ライオン油脂製、分散剤) 水溶液 0.5 部からなる液に加え 3 0 分撹拌し分散液を得た。この分散液に前配式 (14) の化合物を 2 0 分で添加し直ちに 1 0 %ソーダ灰液でpH 7.3 に中和した。pH 7.0~7.5、温度 5~1 0 ℃を保持しながら 2 時間反応を行い下記化合物を含む反応液を得た。

ダ液で pH 6.9 に中和した。温度 9 5 ℃ ± 2 ℃を保持し 1 0 時間反応させた。次いで同温度で反応液重量に対して 2 0 %の塩化ナトリウムを加えて塩析し、析出した結晶を炉別、乾燥し、前記 (11) の化合物 2 0 部を得た。

(最大吸収波長: 423 nm)

(20%ビリジン水溶液中…以下同じ) 実施例 2.

SO<sub>3</sub>H 3.0 部に水3 0 部を加え10 %ソー SO<sub>3</sub>H

ダ灰液で pH 7.0 に中和し密解せしめた。これに氷を加え温度 1.0 ℃に冷却し、塩酸 3.0 部を徐々に簡下し結晶を析出させた。

この反応液に実施例1と同様にして製造した式(12)の化合物を加え、実施例1と同様な操作行い下記化合物を含む反応液を得た。

COOH 2.5 部を粉体のまゝ上記反応液中に加え実施例 1 と同様な操作を行い前記 (13) の化合物 2 5 部を得た。

(最大吸収波長: 4 2 0 nm)

**奥施例3~26.** 

実施例 1.2 に単じた方法に依り第 1 裂に示された化合物を合成し実施例 2 7 と同様な方法により

木綿メリヤスの染色を行い帯赤女色の染色物を得た。

	·	第		1	表		
	R <sub>4</sub> - (\$\overline{\phi}_{\text{R}_3} \text{Y} - (\$\overline{\phi}_{\text{R}_3} \text{R}_3	R.A	R <sub>7</sub>	N. R.	R,	- D	最大吸収波長
3	SO <sub>2</sub> H O <sub>2</sub> N O CH=CH-O SO <sub>2</sub> H	√O- NHCOCH₄	- H	Соон	-н	-O \$0 <sup>3</sup> H	(nm) 4 2 4
1	•	•	•	•		-⊚ <sup>ѕо</sup> н	4 2 4
5		•	•	•	•	–∕⊙–so₃h	4 2 4
6	•	•		•	•	SO₃H -⟨⊙⟩ SO₃H	4 2 4

# 特閒平1-308460(8)

		R <sub>1</sub> -	R. ————————————————————————————————————	R,	i R.	RG I	- D	<b>最大吸</b> 取被提
	7	SO <sub>3</sub> H O <sub>2</sub> N O - CH=CH-O - SO <sub>3</sub> H	-O- NHCONH	- H	Соон	-н	;о.н -∕⊙-sо.н	(nm) 4 3 0
	8	•	-√O}- CH₃			•		4 2 0
	9			-CH	•	•	т⊙⊙ <sub>ѕо,н</sub>	4 2 0
i	0	•	CH.	– н	•		<b>⊙</b> 50³Н	4 2 5
1	1	•		•	•	•	50•H ОО S0•H	4 2 0
1	2	•	осн.		•		SO'H	4 2 8

	R <sub>1</sub> - Q - Y - Q - R <sub>2</sub>	R <sub>s</sub>	R <sub>7</sub>	(N)	RG I	- D	最大吸収波長
1 3	SO <sub>3</sub> H O <sub>2</sub> N O CH=CH-O SO <sub>3</sub> H	осн.	-н	СООН	-н	SO'H SO'H	(nm) 4 2 8
1 4	•	сн.	•	,		SO <sub>2</sub> H SO <sub>2</sub> H	4 3 0
1 5	O <sub>2</sub> N-(O)-HN-(O)- SO <sub>2</sub> H	осн. Осн.		CONH	•	SO'H SO'H	4 3 0
16	•	инсоси ОСИ	•	СООН		SO'H SO'H	4 2 8
1 7	0. N-(O)-COHN-(O)- SO. H		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	•	•	HO'S-OSO'H	4 2 0
18	SO <sub>3</sub> H O <sub>2</sub> N O CH=CH-O SO <sub>3</sub> H	-О- инсосн.	H	Соон	СН	SO <sub>3</sub> H	4 2 0

# **狩開平1-308460(9)**

	IL - P-Y-P-	R. R.	fb.	-NO Re	PĞ 1	. – D	最大吸収波袋
19	SO <sub>3</sub> H O <sub>2</sub> N-(O)-CH=CH-(O)- SO <sub>3</sub> H		H	Соон	H	$ \begin{array}{c c} \hline O & N = N \\ \hline O & SO_3 H \\ \hline NHCONH_2 & SO_3 H \end{array} $	(nm) 4 2 5
2 0	•	•		•	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	SO <sub>2</sub> H	4 2 0
2 1			•	соон 2	H	OCH SO H	425
2. 2	•	•	•	CONH	•	SO <sub>3</sub> H  ONH <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> H	4 2 5
23	•			соон		CH <sub>3</sub> SO <sub>3</sub> H CH <sub>4</sub> SO <sub>3</sub> H	4 2 8
2 4	110 <sub>2</sub> S-(O)-11N-(O)- NO <sub>2</sub>			CONH <sub>2</sub>	•	OCH SO <sub>3</sub> H OCH HO <sub>3</sub> S O <sub>3</sub> H	4 3 0

	II, -(y)-Y-(y)- II <sub>2</sub> II <sub>3</sub>	12. 	187 1	(3) L	IĠ I	. – p	松大吸收故
2 5	02 N-(0)-C011N-(0)- S0211	<b>-</b> ⊘-		Coon	i ti	OCIL SOII SOII	(nm) 4 3 0
2 6	SO <sub>2</sub> 11 O <sub>2</sub> N(O)-C11 <sub>2</sub> -C11 <sub>2</sub> (O)- SO <sub>2</sub> 11				•	OCIP 20211	4 3 0

## 特別平1-308460 (10)

寒 施 例 2 7.

要施例 6 で得られた目的化合物 2 部、無水芒硝 8 0 部、Na<sub>2</sub> HPO<sub>4</sub>・1 2 HeO 2 部及び KH<sub>2</sub> PO<sub>4</sub>、0.5 部メタニトロベンゼンスルホン酸ソーダ」部及び水 9 1 7 部からなる染浴を調製した。この時の染浴の pH 値は 7 であった。この染浴に精練漂白済みの無シルケット木綿メリヤス 5 0 部を入れ撹拌しながら 3 0 分間で 1 3 0 ℃ 迄昇温し、同温度で3 0 分間染色した。染色後の pH 値は染色開始時と同様 7 であった。 欠いで水洗しアニオン系界面活性剤 2 部を含む水溶液 1 0 0 0 部を用いて 1 0 0 ℃で 1 0 分間ソービングし、次いで水洗、乾燥し帯赤黄色の染色物を得た。

この染色物のカラーイールドが使れていた。 実施例 2 8.

実施例 1 で得られた式 (11) の目的化台物 1 部と 下記組成

Kayacelon、Yellow E-3GL 0.025部 Kayacelon Yellow E-13RL 0.1 部 (いずれも日本化薬製、分飲染料)

分間染色した。 染色後の pH 値は 染色開始前と同様 7 であった。

次いで水洗しアニオン系界面活性剤2部を含む水溶液1000部を用いて、100℃で10分間ソーピングし、次いで水洗、乾燥し帯赤黄色の染色物を得た。

この染色物のカラーイールドが優れていた。

発明の効果

カラーイールド、均染性、ビルドアップ、染色再現性、溶解性が良好でセルロース系線維の反応性染料による通常の染色法においてはもちろん分散染料との併用下で行われる T/C 混の一谷一段染色法においてもすぐれた染色結果を与える帯赤黄色染色用の反応性染料が得られた。

12H<sub>2</sub>OとKH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>からなる接衝液でpH 7.0に調整された全容1000部の染浴にポリエステル繊維/木綿(50/50)の違紡布(T/C 湿)50部を繰り入れ20分間で130℃まで昇温し、同温度で60分間染色した。水洗後アニオン系界面活性剤2部、ソーダ灰2部を含む水1000部中にて100℃で20分間ソーピングした。次いで水洗、乾燥しポリエステル繊維側、木綿側共に均一に帯赤黄色に染色されたカラーイールドの良好な染色物を得た。 実施例29.

の分散染料混合物、芒硝80部、ナフタリンスル

ホン酸のホルマリン縮合物2部を含み、NazHPO。

実施例 6 で得られた目的化合物 2 部、無水芒硝 8 0 部、 Na; HPO。 1 2 HO 2 部及び KH, PO。0.5 部、メタニトロペンゼンスルホン酸ソーダ 1 部及び水 9 1 7 部からなる染浴を調製した。この時の染浴の pH 値は 7 であった。この染浴に精練漂白済みの無シルケット木綿メリヤス 5 0 部を入れ撹拌しながら 3 0 分間で 9 5 ℃まで昇温し、同温度で 6 0

特許出願人 日本化聚株式会社

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

# **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:
☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.